

الجُمْهُورِيَّة الجَزَائِرِيَّة الدِّيمُقْرَاطِيَّة الشَّعْبِيَّة وَزَارَةُ التَّرْبِيَةِ الوَطَنِيَّة مُدِيرِبَّةُ التَّرْبِيَة ـ الجَزَائِر وَسَط ـ

مَدِرَسَةُ "الرَّجَاءِ وَالتَّفَوُّقِ" الخَاصَّة ـ بُوزَرَىعَة ـ



التّاريخ: 2022/05/15 المدّة: ساعة ونصف المستوى: الرّابعة متوسّط

الاختبار التجربي لشهادة التعليم المتوسط

التّمرين الأوّل: (06 نقاط)

لمعرفة تأثير بعض المحاليل الملحيّة على المعادن، قام تلاميذ السنة النهائية للطور المتوسّط بإجراء التجربة الموضّحة في (الوثيقة -1-)، حيث قام أحد التّلاميذ بسكب كمية مناسبة من محلول كبريتات النحاس

ذي اللّون الأزرق على كمّية من برادة $(Cu^{2+} + SO_4^{2-})_{aq}$ الحديد الموضوعة داخل أنبوب اختبار، فلاحظ التلاميذ تشكل محلول جديد ذي لونٍ أخضر وكذا تشكّل طبقة من مادّة حمراء.

كبريتات النّحاس ه كبريتات النّحاس

الوثيقة -1-

- 1) فسّر سبب:
- أ- اختفاء اللون الأزرق وظهور اللون الأخضر. ب- تشكّل الطّبقة الحمراء.
- سمّ المحلول الشاردي النّاتج، ثمّ أعط صيغته الشاردية.
 - (الجدول -1-) بما يناسب.

الأفراد الكيميائية المتفاعلة		الأفراد الكيميائيّة النّاتجة		
التّسمية	الصّيغة الكيميائيّة	التّسمية	الصّيغة الكيميائيّة	
	É COLE	PRIVÉE		

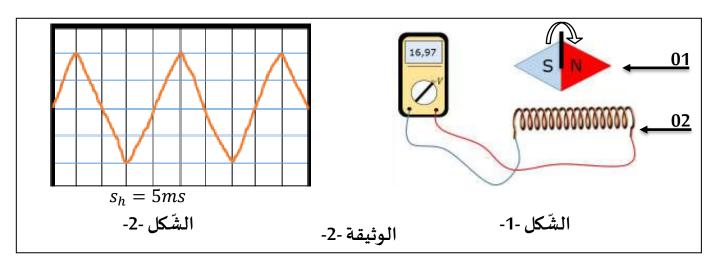
الجدول -1-

- 4) اكتب معادلة التفاعل الحادث بالصّيغتين:
 - أ- الشّاردية.
- ب- الإحصائية، مبيّنًا الحالة الفيزيائية لكل فرد كيميائي.
- 5) كيف يتمّ الكشف عن الشوارد المكونة للمحلول الناتج (اشرح ذلك برسم توضيحي) مع إعطاء تسمية للرّاسب المتشكّل.

التّمرين الثّاني: (6 نقاط)

تُستعمل مياه السّد لعدّة أغراض مهمّة، منها إنتاج الطّاقة الكهربائيّة، وذلك باستعمال منوّبات يتم تدويرها بواسطة تدفق مياه السّد.

يُمثّل الشّكل -1- (الوثيقة -2-) رسمًا تخطيطيًّا لعنصرين مكوّنين للمُنوّب الذي يعمل على إنتاج التيّار الكهربائي.



- 1) سمّ العنصرين (01 و02) من الشّكل -1- مع تحديد العنصر المحرّض والمتحرّض.
 - 2) سمّ الظّاهرة التي تنتج هذا التيّار الكهربائي.

لمعاينة نوع التوتّر الكهربائيّ الناتج، نستعمل جهاز معاينة الموضّح في (الوثيقة -2-).

- 3) سمّ الجهاز الذي يسمح بمعاينة هذا التوتّر الكهربائي.
- 4) ما نوع التيّار الكهربائي النّاتج من هذه الظّاهرة، أعط ترميزه، إذكر خصائصه من حيث (القيمة والجهة).
 - رمينتج: التّوتر الأعظمي U_{max} ، الدّور $\overline{ extbf{T}}$ ، التّواتر f.

الوضعيّة المركّبة (الإدماجية): (08 نقاط)

يذهب مصطفى إلى البحر مع ابنه لممارسة هواية صَيْدِ السّمك، بينما كان الابن يراقب أخرج الأب سمكة

m=700g :كتلتها (الوثيقة -3-) كتلتها معلَّقة في خيط السّنارة



- نعتبر الجملة الميكانيكية المدروسة: خيط (f) + سمكة (s).
- 1) بعد رفع الأب للسّنارة على ارتفاع معين من سطح البحر، توقف عن سحم البحر، توقف عن سحم احتى أصبحت السّمكة (s) في حالة توازن.
- أ- اذكر القوى الميكانيكية المؤثرة على السمكة -الجسم(S)- في هذه الحالة، مع تحديد نوع كلّ قوة (أعط ترميز كلّ قوّة).



- ب- مثل القوى المؤثرة على الجسم (S) -السمّكة- باستعمال سلّم $1cm \rightarrow 3,5N$ رسم:
 - ج حدّد شَرطيْ توازن الجسم (S) -السمّكة-.
- - أ- فسر سبب طفو هذه الكرات.
- ب استعمال m=80 على الكرة في هذه الحالة، إذا علمت أنّ كتلة الماء الذي تزيحه m=80 على الكرة في هذه الحالة، إذا علمت أنّ كتلة الماء الذي تزيحه $2cm \rightarrow 0,4$ المام رسم:

g=10N/kg ملاحظة: تُعطى الجاذبيّة الأرضيّة

الصنَّفحة2من2



تصحيح الامتحان التجريبي لشهادة

التعليم المتوسط: ماى 2022

الجمهورية الجزائرية الديمقراطية الشعبية وزارة التربية الوطنية مديربة التربية الجزائر وسط

مدرسة "الرّجاء والتّفوق" الخاصة -بوزرّىعة -



المادّة: العلوم الفيزيائية والتّكنولوجيا

المستوى: الرّابعة متوسّط

الجزء الأول:

التمرين الأولى: (06 نقاط)

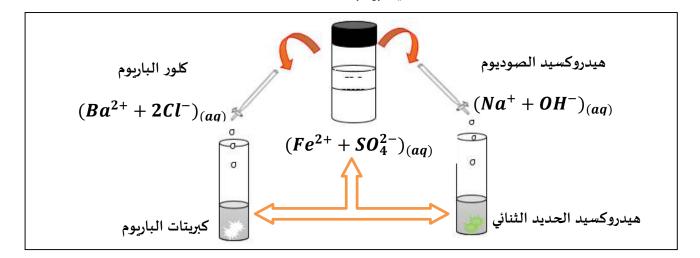
- 1- تفسير السبب:
- أ- اختفاء اللون الأزرق: راجع لإختفاء شوارد النحاس cu^{2+} ، و ظهور اللّون الأخضر لتشكل شوارد الحديد $.Fe^{2+}$ الثنائى
 - ب- تشكل الطبقة الحمراء: راجع لترسب معدن النحاس Cu.
 - $(Fe^{2+} + SO_4^{2-})$ تسمية المحلول الشاردي الناتج: كبريتات الحديد الثنائي، صيغته الشاردية: $(Fe^{2+} + SO_4^{2-})$
 - 3- تكملة الحدول- 1-:

الأفراد الكيميائية المتفاعلة		الأفراد الكيم <mark>يائي</mark> ة الناتجة	
التسمية	الصيغة الك <mark>يميا</mark> ئية	التسمية	الصيغة الكيميائية
شاردة النحاس	Cu ²⁺	شاردة الحديد الثنائي	Fe^{2+}
ذرة حديد ثنائي	Fe	ذرة النحاس	Cu

مدرسه الرجاء وأبيوق الحاصة

4- معادلة التفاعل الحادث:

$$Fe_{(s)}+(Cu^{2+}+SO_4^{2-})_{(aq)}
ightarrow(Fe^{2+}+SO_4^{2-})_{(aq)}+Cu_{(s)}+Cu_{(s)}$$
بالصيغة الشاردية: $Fe_{(s)}+CuSO_{4(aq)}
ightarrow FeSO_{4(aq)}+Cu_{(s)}$ بالصيغة الإحصائية: $Fe_{(s)}+CuSO_{4(aq)}
ightarrow FeSO_{4(aq)}+Cu_{(s)}$ بالكونة للمحلول الشاردي: $Fe^{2+}+SO_4^{2-})_{(aq)}$ - الكشف عن الشوارد المكونة للمحلول الشاردي: $Fe^{2+}+SO_4^{2-})_{(aq)}$



التمرين الثاني: (6 نقاط)

- 1- تسمية العنصرين: العنصر 01: مغناطيس، العنصر المحرض. العنصر 02: وشيعة، العنصر المتحرض.
 - 2- تسمية الظاهرة: التحريض الكهرو مغناطيسي.
 - 3- تسمية جهاز المعاينة: راسم الاهتزاز المهبطي.
 - 4- نوع التيار الكهربائي: تيار متناوب، يرمز له بالرّمز: AC~، قيمة وجهة متغيرتين.

$$U_{max} = U_{eff} * \sqrt{2} = 16.97 * \sqrt{2} pprox 24V$$
 -5- التوتر الأعظمي: -5-

$$T = s_v * n = 0.005 * 4 = 0.02s$$
الدور $T: Sms=0.005$ 5 - الدور

$$f = \frac{1}{T} = 50~Hz$$
 -التواتر

الوضعية المركبة (الإدماجية): (8 نقاط)

1- أ/ القوى المؤثرة على الجسم (s) -السمكة-

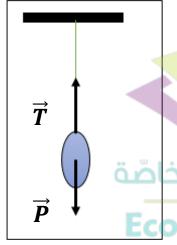
-قوة الثقل $(\overrightarrow{T},\overrightarrow{F_{f/s}},\overrightarrow{T},\overrightarrow{F_{f/s}})$ ، نوعها: تلامسية.

ب/ تمثيل القوى المؤثرة على الجسم (s) –السمكة-m=700g=0.7Kg

P = m * g = 0.7 * 10 = 7N $3.5N \rightarrow 1cm, 7N \rightarrow 2cm$

بما أن الجسم في حالة توازن فإن: $ec{P}=-ec{T}$ (للقوتين نفس الحامل، جهة متعاكسة و نفس الطوبلة 'الشدّة')

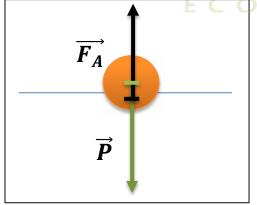
 $\overrightarrow{.F_A}$ أرخميدس

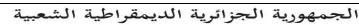


le Erradja wa Tafaouk

 ${\sf E}$ PRIVÉ: برا تمثیل القوی المؤثرة علی الکرةm=80g=0.08Kg P=m*g=0.08*10=0.8N 0.4N
ightarrow 2cm, <math>0.8N
ightarrow 4cm

بما أن الجسم في حالة طفو (حالو توازن فإن: $ec{P} = - \overrightarrow{F_A}$ (للقوتين نفس الحامل، جهة متعاكسة و نفس الطويلة 'الشدّة')







المستوى: الرابعة متوسط

المدة إساو 30د

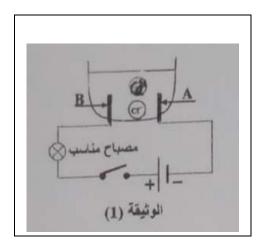
الاختبار التجريبي في مادة العلوم الفيزيائية

التمرين الأول:6ن

لغرض الحصول على معدن النحاس طلبة استاذ الفيزياء من تلاميذه انجاز تجربتين في القسم.

الفوج الأول:

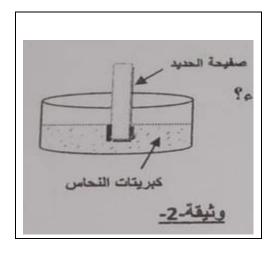
وضع الفوج الأول محلول كلور النحاس (Cu^{2+} , $2Cl^{-}$) في وعاء التحليل الكهربائي مسرياه من الغر افيت (الفحم) ثم حقق التركيب التجريبي الموضح في الوثيقة -1-



- 1- عند غلق القاطعة صف ما يحدث بجوار كل مسرى Aو B?
 - 2- عبر بمعادلة كيميائية عن التفاعل الحادث عند كل مسرى ؟
 - 3- استنتج المعادلة الإجمالية لهذا التحليل الكهر بائي .

الفوج الثاني:

اخذ الفوج الثاني صفيحة من حديد Fe و غمر جزء منها في محلول كبريتات النحاس Cu^{2+} , SO_4^{2-} في اللون الأزرق فلأحظ اختفاء لون المحلول الشار دي تدريجيا و ظهور لون اخضر فاتح و ترسب طبقة حمراء على الجزء المغمور من الصفيحة. (الوثيقة 2)



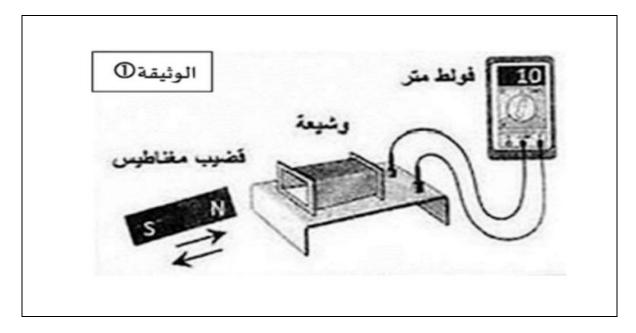
1- فسر اختفاء اللون الأزرق و ظهور اللون الأخضر الفاتح و تشكل الطبقة الحمراء؟

2- اكتب معادلة التفاعل الحادث بالصيغة الشار دية و الإحصائية ؟

3- اقترح تجربة تبين من خلالها ان شوار د الكبريتات SO_4^{2-} لم تتأثر بالتفاعل SO_4^{2-}

التمرين الثاني 6ن:

نحرك قضيبا مغناطسيا ذهابا و إيابا باتجاه وشيعة موصولة بجهاز فولط متر رقمي كما تبيه الوثيقة -1-



1- ما طبيعة التيار الكهر بائي الذي ينتجه التجهيز . اعطر مزه؟ 2- ما هي الظاهرة الكهر بائية التي اعتمدناها لانتاج هذا التيار ؟ 2- ما هي الظاهرة الكهر بائية التي اعتمدناها لانتاج هذا التيار ؟

3- ماذا تمثل قيمة التوتر التي يشبير اليها جهاز الفولط متر ؟

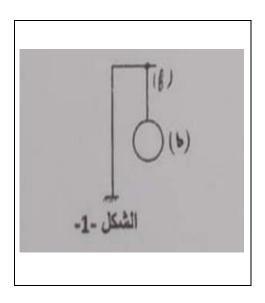
 $^{c}U_{max}$ استنتج قيمته الاعظمية c

5- ارسم على ورقة الإجابة مخططا كيفيا لتغيرات التوتر الناتج بدلالة الزمن؟

الوضعية الادماجية 8ن:

الجزء الأول:

علق وليد كرية حديدية (b) كتلتها m=500g بواسطة خيط (f) ثم تركها تستقر كما في الشكل-1-



1- احسب ثقل هذه الكرية علما ان الجاذبية الأرضية g=10N/Kg

2- اذكر القوى الموثرة على الكرية (b) مع الترميز ؟

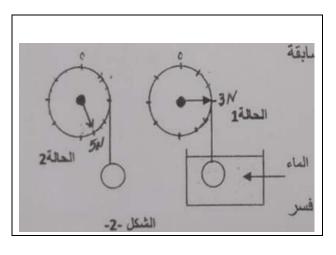
3- اذكر مميزات كل قوة

1Cm o 2N : مثل القوى الموثرة على الكرية بالسلم التالي 4

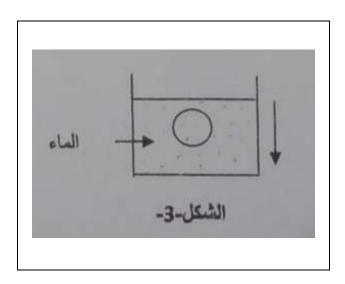
5- اذكر شرطى توازن الكرية؟

الجزء الثاني:

لدر اسة فعل الماء على الأجسام الصلبة المغمورة فيه اخذ وليد الكرية السابقة و قام بتحقيق التجربة الموضحة في الشكل -2-



- 1- ما اسم الجهاز المستعمل و ما وظيفته ؟
- 2- ماذا تمثل القيمتين التي يشير اليها الجهاز في كل حالة ؟
- 3- ماذا يمثل الفرق بين القيمتين؟ اعط رمزه و احسبه؟
- 4- مثل القوى المؤثرة على الكرية الحديدية في الشكل-3- بالسلم السابق ثم فسر سبب غوص الكرية؟



التصحيح النموذجي

الوضعية الأولى:

الفوج الأول:

1- عند غلق القاطعة :

• على مستوى المصعد: انطلاق غاز الكلور

• على مستوى المهبط: ترسب معدن النحاس

2- المعادلات:

• على مستوى المصعد:

 $2Cl^{-} \rightarrow 2e + Cl_2$

• على مستوى المهبط:

 $Cu^{2+} + 2e \rightarrow Cu$

3- المعادلة الإجمالية:

$$Cu^{2+} + 2Cl^{-} \rightarrow Cl_2 + Cu$$

الفوج الثاني:

1- التفسير

• اختفاء اللون الازرق: دليل على اختفاء شوار د النحاس

• ظهور اللون الأخضر: دليل على ظهور شوارد الحديد الثنائي

• تشكل طبقة حمراء: دليل على تشكل طبقة من معدن النحاس

2- المعادلات:

• معادلة التفاعل بالصيغة الشار دية :

 $(Cu^{2+}, SO_4^{2-}) + Fe \rightarrow (Fe^{2+}, SO_4^{2-}) + Cu$

• معادلة التفاعل بالصيغة الإحصائية:

 $CuSO_4 + Fe \rightarrow FeSO_4 + Cu$

3- شوارد الكبريتات لم تشارك في التفاعل: نستعمل قطرات من الكاشف كلور البريوم فيتشكل راسب ابيض دليل على ان شوارد الكبريتات متبقية في المحلول الناتج.

الوضعية الثانية:

1- طبيعة التيار متناوب رمزه: ~

2- اسم الظاهرة: ظاهرة التحريض الكهرومغناطيسي

3- القيمة اللتي يشير لها جهاز الفولط متر هي: قيمة التوتر الفعال (المنتج)

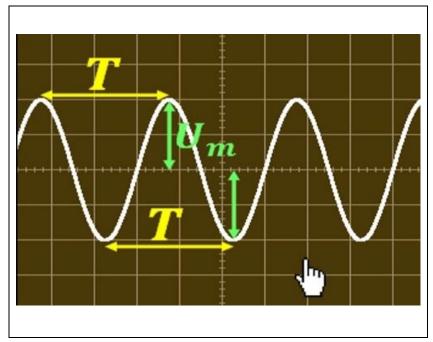
 $U_{\it eff}=10~V$

4- القيمة الاعظمية:

 $U_{max} = U_{eff} * \sqrt{2}$ $U_{max} = 10 * \sqrt{2}$

 $U_{max} = 14.14 \text{ V}$

5- مخطط لتغيرات التوتر بدلالة الزمن:



الوضعية الادماجية :

الجزء الأول:

1- ثقل الكرية :

P = m *g

$$P = 0.5 * 10$$
$$P = 5 N$$

2- القوى :

- قوة الثقل •
- $\overline{F}_{f/b}^{lack}$ فوة شد الخيط (توتر الخيط) •

3- مميز ات القوتين:

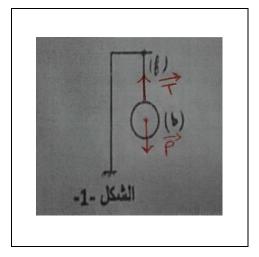
الشدة	الجهة	الحامل	المبدأ	القوى
5N	نحو مرکز	شاقولى على	مركز الجسم	الثقل
	الأرض	الأرض		
	(الأسفل)			
5N	نحو الأعلي	شاقولى	تلامس	توتر الخيط
			الجسم مع	
			الخيط	

4- التمثيل :

$$1Cm \rightarrow 2N$$

$$X Cm \rightarrow 5N$$

$$X = 2.5Cm$$



5- شرطا التوازن:

الكرية في حالة توازن لأنها خاضعة لقوتين:

- لهما نفس الحامل
- مجموع الشعاعين معدوم

$$\overrightarrow{P} + \overrightarrow{T} = 0$$

الجزء الثاني:

1- اسم الجهاز المستعل: جهاز الربيعة (الدينامومتر) وظيفته: قياس شدة القوى

P=5N القيمة التي يشير لها الجهاز قبل غمر الجسم: الثقل الحقيقي $P_{ap}=3N$ القيمة التي يشير لها الجهاز بعد غمر الجسم: الثقل الظاهري

3- يمثل الفرق بينهما شدة دافة ارجميدس

رمزها: Fa

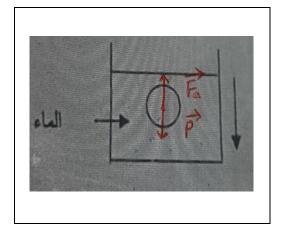
$$Fa = P - P_{ap}$$
$$Fa = 5 - 3$$
$$Fa = 2 N$$

4- تمثيل القوى:

$$1Cm \rightarrow 2 N$$

$$X Cm \rightarrow 2 N$$

$$X = 1Cm$$



سبب غوص الكرية : الكرية خاضة لقوتين على نفس الحامل هي في حالة توازن Fa=P $d_l=d_b$



الموضوع المقترح (2) في مادة العلوم الفيزيا ثية والتكنولوج

مقترحات شهادة التعليم المتوسط 2022



مدة الإنجوز ساعة ونصف

التمرين الأول 06نقاط

للاعتناء بالطماطم وجودتها يستعمل الفلاح محلول كبريتات النحاس (Cu2++SO42) ذي اللون الأزرق ولغرض رش محصوله قام بوضعه في دلو مطلى بطبقة من الزنك Zn . بعد فترة تفاجأ بزوال اللون الأزرق للمحلول وبتشكل طبقة حمراء في الجدار الداخلي للدلو وبظهور محلول كبريتات الزنك (2-2n2+ SO₄).

فسر: - زوال اللون الأزرق - تشكل الطبقة الحمراء.

أكتب معادلة التفاعل الكيميائي الحادث بالصيغة الشاردية والاحصائية.

(3) حدد الأفراد الكيميائية المشاركة في التفاعل في الحالتين (الابتدائية والنهائية)

بماذا تنصح الفلاح لتفادى ما حدث أثناء استعمال هذا النوع من المحاليل.



يجر عامل ورشة بناء حمولة (S) كتلتها m= 500kg بواسطة جرار موصول بحبل(f) كما توضحه الوثيقة -2-

مثل الفعلين المتبادلين بين الحمولة (S) والحبل (I) مع ذكر نص مبدأ الفعلين.

(2) لغرض نقله الى الطابق الخامس للعمارة استعمل العامل رافعة (الوثيقة3).

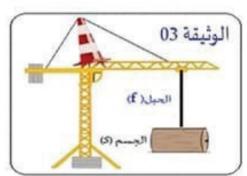
أ- أذكر القوى المؤثرة على الجسم (S) مع الترميز.

ب- علما أن الجسم(S) في حالة توازن . حدد شرطا توازنه .

g=10N/kg أ- أحسب ثقل الحمولة (S) . تعطى الجاذبية الأرضية

4 مثل القوى المؤثرة على الجسم (S) (الوثيقة 3)

• باستعمال سلم رسم 2500N → باستعمال سلم رسم



الوثيقة 2

الوضعية الإدماجية: 08نقاط 🚃

مع حلول موسم الاصطياف قام أمين بتجهيز محل بيع المثلجات لكنه تفاجأ بوجود العديد من المشاكل في الشبكة الكهربائية:

- المشكل 1: يصاب بصدمة عند ملامسته لهيكل الثلاجة.
- المشكل 2: يصاب بصعقة كهربائية عند تغييره للمصباح.
- المشكل 3: انقطاع التيار عند تشغيل الأجهزة في أن واحد.
 - فسر المشاكل التي واجهت أمين واقترح حلا لها.





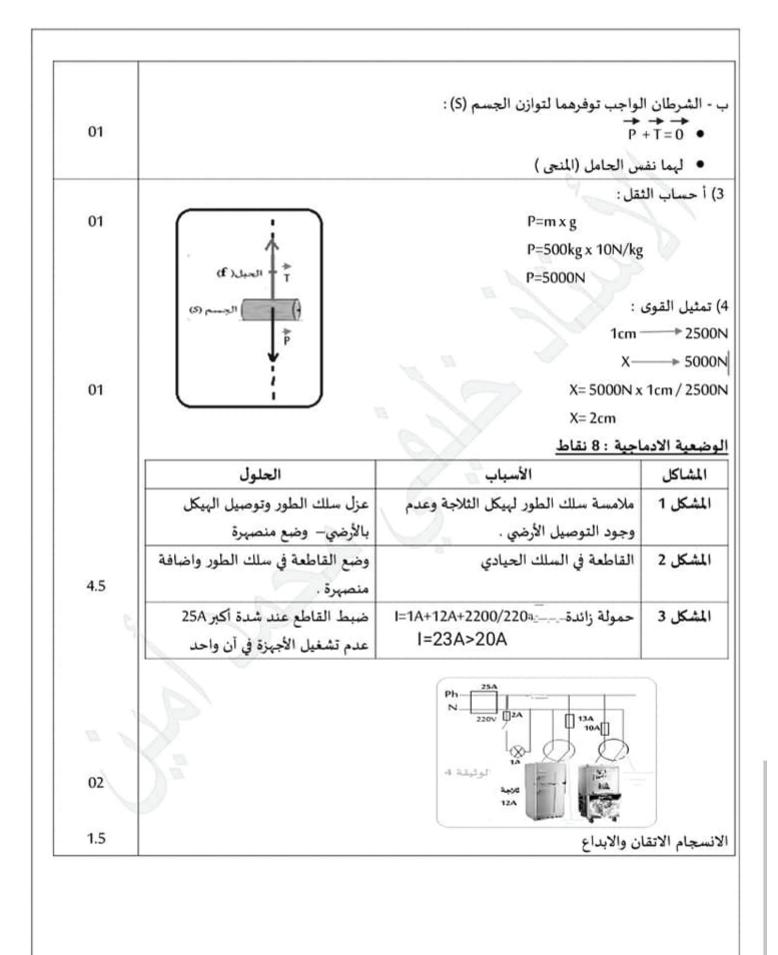
 أعد رسم المخطط الكهربائي مبينا عليه التعديلات ومحترما قواعد الأمن الكهربائي. الأستاذ خليفي محمد أمين



الموضوع المقترح (2) في مادة العلوم الغيزيا لية والتكنولوجيا مقترحات شهادة التعليم المتوسط 2022 الاجابة النموذجية



عناصر الاجابة		التنقيد
رين الأول 6ن		
تفسير: -زوال اللون الأزرق يعود إلى اختفاء شوارد النحاس ال	س الثنائي ⁺ Cu	0.5
قة الحمراء تعود إلى ترسب معدن النحاس Cu		0.5
عادلة التفاعل بالصيغة الشاردية:		
$(s) + (Cu^{2+} + SO_4^{2-})(aq) \longrightarrow Cu(s) + (Zn^{2+} + SO_4^{2-})(aq)$	Zn(s) +	01
صيغة الاحصائية:		
$(s) + CuSO_4(aq)$ \longrightarrow $Cu(s) + ZnSO_4(aq)$	Zn(s) +	01
الحالة النهائية 🔻 الحالة الابت	الابتدائية	02
ردة الزنك ² Zn ² ذرة الزنك Zn		
النحاس Си النحاس الثناة	الثنائي ⁺ Cu ²	
صائح:		
 وضع المحلول في أواني زجاجية أو بالاستيكية وعدم وضعه في 	معه في أواني معدنية حتى لاتتف	01
 لبس قفازات , وضع نظارات واقية . 		
<u>رين الثاني 6ن</u>		
مثيل الفعلين المتبادلين بين الحبل (f) و الجسم (S):	(S) +	
		7
	*	01
مبدأ الفعلين المتبادلين: تتبادل جملتان ميكانيكيتان f و s الت	s التأثير بينهما بقوتين F f/s و F	ا حيث:
أثيران متزامنان , من نفس الطبيعة , متساويان في القيمة , متعا	متعاكسان في الجهة ولهما نفم	
مل ونكتب: F s/f = -F f/s		
		01
قوى المؤثرة على الجسم (S):		
قوى المؤثرة على الجسم (S) : ● الثقل P		
		01





الموضوع المقترح (1) في مادة العلوم الغيزيا لية والتكنولوم مدة الإنجوز ساعة ونصف

مقترحات شهادة التعليم المتوسط 2022



التمرين الأول 06نقاط

للتعرف على تفاعل محلول ملحي مع بعض المعادن , أنجز ماهر التجربة الموضحة في الوثيقة 1 حيث غمر صفيحة حديدية Fe في بيشر به محلول كبريتات النحاس ("Cu2+ +SO4") ذي اللون الأزرق .بعد فترة زمنية تفاجأ

بظهور طبقة حمراء على الجزء المغمور للصفيحة

وتشكل محلول كبريتات الحديد الثنائي (Fe2+ + 5O42-)

كما لاحظ اختفاء اللون الأزرق للمحلول وظهور اللون الأخضر الفاتح.

- فسر: زوال اللون الأزرق تشكل الطبقة الحمراء.
- أكتب معادلة التفاعل الكيميائي الحادث بالصيغة الشاردية والاحصائية.
- (3) اقترح تجربة تبين من خلالها أن شوارد الكبريتات 504² لم تتأثر بالتفاعل.
 - بماذا تنصح ماهر لتفادى ماحدث أثناء هذه التجربة.

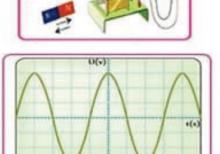


الوثيقة-1-

التمرين الثاني: 06نقاط

نحرّك قضيبا مغناطيسيا ذهابا وإيابا باتجاه وجه وشيعة موصولة بجهاز فولط متر ,كما توضح الوثيقة02.

- (1) ماطبيعة التيار الكهربائي الذي ينتجه هذا التركيب ؟ أعط رمزه.
 - عا الظاهرة الكهربائية التي اعتمدناها لانتاج هذا التيار؟
- (3) لغرض معاينة التوتر الكهربائي بين طرفي هذا التركيب استعملنا راسم الاهتزاز المهبطي فتحصلنا على الشكل المقابل (الوثيقة03)
 - أحسب قيمة التوتر الأعظمي Umax
 - استنتج الدور T والتواتر f
 - (4) نستبدل المغناطيس والوشيعة ببطارية.
- مانوع التوتر المشاهد في جهاز راسم الاهتزاز المهبطى؟ أرسمه كيفيا

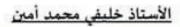


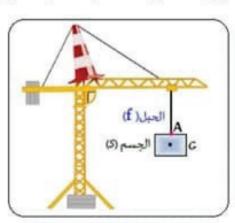
الوثيشة 3ms/div (2V/div

الوضعية الإدماجية: 08نقاط

مرً محمد بجوار ورشة بناء وتوقّف لمراقبة رافعة تحمل جسما (S) في حالة توازن كتلته 30kg حسب الشكل المقابل.

- أذكر القوى المؤثرة على الجسم (S) مع الترميز.
- (2) أ- ما الشرطان الواجب توفرهما لتوازن الجسم (5).
- ب- أحسب ثقله ثم مثل الفعلين المتبادلين بين الجسم والحبل. علما أن قيمة الجاذبية الأرضية على سطح الأرض g=10N/kg
 - ج- حدد مميزات القوة التي يطبقها الحبل على الجسم.
 - (3) فجأة انقطع الحبل وسقط الجسم وبقي طافيا فوق سطح الماء.
 - فسر سبب طفو الجسم (S)





بالتوفيق



الموضوع المقترح (1) في مادة العلوم الفيزيا لية والتكنولوجيا مقترحات شهادة التعليم المتوسط 2022 الاجابة النموذجية



التنقيط		عناصر الاجابة	V	
			لتمرين الأول 6ن	
0.5	ل الثنائي ⁺Cu²	ل يعود إلى اختفاء شوارد النحام	1) التفسير: -زوال اللون الأزرة	
0.5		معدن النحاس Cu	الطبقة الحمراء تعود إلى ترسب	
		شاردية :	2) معادلة التفاعل بالصيغة النا	
1.5	Fe(s)	(Cu ²⁺ +SO ₄ ² ·)(aq)	\sim Cu(s) + (Fe ²⁺ + SO ₄ ²⁻)(aq)	
			بالصيغة الاحصائية:	
1.5	Fe(s)	+ CuSO ₄ (aq)	Cu(s) + FeSO ₄ (aq)	
	قبل التفاعل فيتشكل راسب أبيض	بة من محلول كبريتات النحاس	3) نضيف كلور الباربوم إلى كم	
01	م الى كمية من المحلول الشاردي الناتج	ت 2,50 ₄ 2 ,ثم نضيف كلور الباربو	دليل على وجود شوارد الكبريتان	
	بود شوارد الكبريتات SO ₄ 2.	نشكل راسب أبيض دليل على و-	(كبريتات الحديد الثنائي) فيا	
		SO لم تتأثر بالتفاعل .	ستنتج أن شوارد الكبريتات ² .	
			4) نصائح :	
01		زجاجية أو بلاستيكية	• وضع المحلول في أواني	
		ارات واقية .	• لبس قفازات, وضع نظ	
			لتمرين الثاني 6ن	
01	~ AC : 8	ينتجه هذا التركيب متناوب رم) طبيعة التيار الكهربائي الذي	
01	2) ظاهرة : التحريض الكهرومغناطيسي			
		ي Umax :	أ- حساب قيمة التوتر الأعظ	
		Umax= n x Sv		
01	U (v)	Umax = 3 div x 2V/div		
	DC	Umax=6V		
1		التواتر f :	لدور T:	
02	t(s)	f=1/T	$T = n \times Sh$	
		f=1/0.02s	T= 4 div x 5ms/div	
2 0		f= 50Hz	T=20 ms = 0.02 s	
01	تمر = DC	راسم الاهتزاز المهبطي : توتر مس	4) نوع التوتر المشاهد في جهاز	

			لاجابة	عناصر ا	
			1		وضعية الادماجية 8ن
					القوى المؤثرة على الجسم (S):
0.5					P الثقل P
					• توتر الحبل T
				ن الجسم (S):	أ- الشرطان الواجب توفرهما لتوازر
01					P + T = 0 •
					 لهما نفس الحامل (المنحى)
				*	ب- حساب الثقل:
01					P=m x g
			1		P=30kg x 10N/kg
					P=300N
				الحبل:	ئيل الفعلين المتبادلين بين الجسم و
				7	1
			. 6		↑ → F _{t/a}
01		1		<i>)</i> .	
					Ę,,
					i
9	7	Br			1
				ىلى الجسم:	مميزات القوة التي يطبقها الحبل ء
02	1	: (الشدة)	الإنجاه	الحامل	نقطة التأثير
02	B .	300N	نحو الأعلى	شاقولي	نقطة تلامس الجسم والحبل A
* /3	9_		manufacture in the same of		-
()	1	ة الماء	أقل من كثافا	الجسم(s)	يبقى الجسم طلففيا لأن كثافة
01				- 6	" " "
1.5					20.00
					الانسجام, الاتقان والإبداع

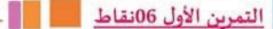


الموضوع المقترح (3) في مادة العلوم الفيزيا ثية والتكنولوج مقترحات شهادة التعليم المتوسط 2022

مدة الإنجاز ساعة ونصف

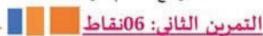
الوثيقة 1





للحصول على معدن النحاس قام ماهر بعملية التحليل الكهربائي البسيط حيث وضع محلول كلـور النحـاس CuCl₂ ذو اللون الأزرق في وعاه مسرباه من الغرافيت كما توضحه الوثيقة -1-

- أكتب الصيغة الشاردية لمحلول كلور النحاس الثنائي.
- 2 صف ماذا يحدث بجوار كل مسرى ؟مدعما اجابتك بمعادلتي التفاعل الكيميائي
 - استنتج المعادلة الاجمالية للتفاعل مبينا الحالة الفيزيائية لكل فرد.
- عربد ماهر طلي (غلفنة) خاتمه بطبقة رقيقة من الفضة . فما المحلول المناسب لذلك: FeCl₂ - Zncl₂ - AgNO₃ - CuCl₂
 - هل يوضع الخاتم المراد طليه بالفضة في المهبط أم المصعد ؟ علل ذلك.



التحكم في تـوازن كرة , عملية صعبة تتطلب من الرباضـيين مهارة كبيرة على عكس اللاعب يوسـف بلايلي الذي يجـد سهولة في ترويض الكرة برأسه كتلتها m=450g كما توضحه الوثيقة -2-

- ماهي القوى المطبقة على الكرة (5) مع الترميز, ثم صنفها. 2 ما الشرطان الواجب توفرهما لتوازن الكرة .
- g=10N/kg أ- أحسب ثقل الكرة (s) علما أن الجاذبية الأرضية
- أذكر مميزات القوة التي يطبقها اللاعب على الكرة وهي في حالة توازن فوق رأسه.
 - (4) مثل على الشكل القوى المطبقة على الكرة باستعمال سلم رسم:



الوضعية الإدماجية: 08نقاط

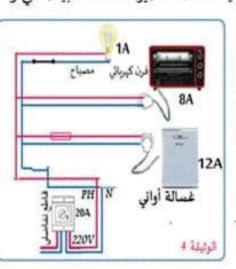
بمناسبة حلول عيد الفطر المبارك قامت الابنة ووالدتها بتحضير الحلوبات , حيث أثناء تحضيرها سقطت بيضة في وعاء به ماء فبقي جزء منها يطفو كما توضحه الوثيقة -3-

الوثيقة 3

- أ- أذكر القوى المؤثرة على البيضة ومثلها كيفيا.
- (2) بعد انتهاء الأم من أعمالها وضعت الأواني في الغسالة (la vaisslle) فأصيبت بصعقة كهربائية عند ملامستها لهيكل الغسالة كما تفاجأت بانقطاع التيار الكهربائي عن البيت.
- أ-ماهي أسباب اصابة الأم بصعقة وانقطاع التيار. اقترح حلول
- (3) أعد رسم المخطط الكهربائي مبينا عليه التعديلات ومحترما قواعد الأمن. الأستاذ خليفي محمد أمين









الموضوع المقترح (3) في مادة العلوم الفيزيا لبة والتكنولوجيا مقترحات شهادة التعليم المتوسط 2022 الاجابة النموذجيا



- 11	2	-	ë
النموذجية	الاجابة	لتوسط 2022	L

التنقيط			عناصر الاجابة			
				C 1	لتمرين الأول 6	
01				ية (Cu ²⁺ + 2Cl ⁻) (aq)) الصيغة الشارد	
0.5	، ترتبط مثنى مثنى	وناتها متحولة الى ذرات	لصعد لتفقد الكتر	شوارد الكلور (Cl') نحو الم) المصعد : تتجه	
				غاز الكلور Cl ₂ .	ننطلق على شكل	
0.5	تترسب على شكل	نات وتتحول الى ذرات	ط لتكتسب الكترو	رد النحاس *Cu² نحو المهب	لهبط: تتجه شوا	
					هدن النحاس Cu	
0.5	11		2Cl ⁻ (aq) —	المصعد: Cl₂(g)+2e →	مادلتي التفاعل:	
0.5	1		Cu2+ (aq) + 2e	المهبط : (Cu(s	ļ	
				ية: ا) المعادلة الاجمال	
01			(Cu ²⁺ +2Cl ⁻)(ac	q)	(s) + Cl2(g)	
01			. 8.,	، هو AgNO ₃ نترات الفض) المحلول المناسب	
01	 يوضع الخاتم المراد طليه بالفضة في المبيط لأن شوارد الفضة +Ag تتجه نحوه. 					
				ان	عمرين الثاني 6	
	11			لى الكرة : - الثقل P بعدي) القوى المؤثرة عا	
01		F t/s (S) تلامسي	لرأس t)على الكرة	- فعل اللاعب (ا		
	_		: (S)	جب توفرهما لتوازن الكرة	الشرطان الوا	
01	P + F t/s = 0					
	1 9			الحامل (المنحى)	• لهما نفس	
CO SCALARO			m=450g=0.4	ل: 5kg	3) أحساب الثق	
01	P=m x g					
-	$P=0.45 \text{kg} \times 10 \text{N/kg} = 4.5 \text{N}$					
	مميزات القوة التي يطبقها اللاعب على الكرة:					
	الشدة	الاتجاه	الحامل	نقطة التأثير	القوة	
01	4.5N	نحو الأعلى	شاقولي	نقطة تلامس رأس	Ft/s	
				اللاعب والكرة .		



الجمهورية الجزائرية الديمقراطية الشعبية

متوسطة لريك لخظر بئر غبالو-

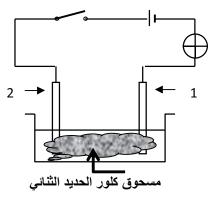
مديرية التربية لولاية البويرة

دورة: ماي 2019

امتحان شهادة التعليم المتوسط التجريبي

67 المدة:ساعة ونصف

اختبار في مادة:العلوم الفيزيائية والتكنولوجيا



الوثيقة 01

الجزء الأول: (12نقطة)

الوضعية الاولى: (06نقاط)

الوثيقة المقابلة هي لدارة كهربائية بها وعاء به مسحوق كلور االحديد

- 1- سم العنصرين 1 و 2.
- 2- ماذا نلاحظ عند غلق القاطعة (الدارة)؟ علل إجابتك؟
- 3- نفتح القاطعة و نضيف للوعاء كمية من الماء المقطر
 - أ- نغلق القاطعة من جديد ماذا نلاحظ ؟ علل إجابتك
 - ب- أكتب الصيغة الشار دية للمحلول المائي؟
 - ج- أكتب المعادلة الكيمائية عند كل مسرى
 - د- استنتج المعادلة الإجمالية لهذا التحليل الكهربائي

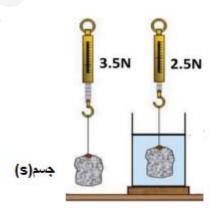
نضع كمية من برادة الحديد الصلب في اناء ثم نفرغ عليه محلول حمض كلور الماء فينتج راسب من كلور

الحديد وينطلق غاز الهيدروجين اكمل المعادلة الكيميائية الشاردية.

$$Fe_{()} + 2(H^{+} +)_{()} \longrightarrow (Fe^{+2} +)_{()} +_{()}$$

الوضعية الثانية: (60نقاط)

جسم (S) معلق في الهواء بواسطة جهاز الربيعة نغمر الجسم في اناء به ماء مقطر كما توضحه الوثيقة (2)



- 1- ماذا تمثل القيمة التي يشير اليها مؤشر الربيعة والجسم معلق في الهواء ومغمور في الماء .
 - 2- احسب شدة دافعة ارخميدس ثم استنتج ثقل الماء المزاح من طرف الجسم(S)
 - 3- نغمر الجسم(S) في اناء به كحول فيشير جهاز الربيعة الى القيمة 2.7N -احسب شدة دافعة ارخميدس في الكحول ماذا تستنتج؟

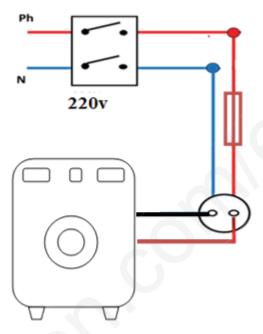
ص:2/1

الجزء الثاني (80نقاط):

الوضعية الإدماجية (80نقاط)

تم توصيل منزل حديث البناء بشبكة التغذية الكهربائية لاحظت ربة البيت أنه عند تشغيل الغسالة الكهربائية و لمسها تشعر بصدمة كهربائية.

يمثل الشكل مخطط تركيب الغسالة الكهربائية .



1-برأيك، ما هي الأسباب المحتملة لتعرض الأم للصدمة الكهربائية ؟

2- بالنظر لمخطط التركيب الكهربائي للغسالة ، كيف يمكنك معالجة هذا التركيب لتضمن سلامة مستعمل هذا الجهاز ؟ثم وضحه على الشكل.

3- دون احتياطات الأمن الواجب اتخاذها للوقاية من أخطار التيار الكهربائي.

مديرية التربية لولاية البويرة

دورة: ماى <u>2019</u> الإجابة النموذجية لامتحان شهادة التعليم المتوسط التجريبي

العلامة	الأجوبة	السؤال	التمرين
0.5	1-المصعد	س1	الاول
0.5	2-المهبط		
0.25	- نلاحظ عدم تو هج المصباح	س2	
0.5	التعليل:مسحوق كلور النحاس غير ناقل للتيار الكهربائي		
0.25	أ-نلاحظ تو هج المصباح	س3	
0.5	التعليل:محلول كلور النحاس ناقل للتيار الكهربائي		
0.5	$(\text{Fe}^{+2} + 2\text{C1}^{-})$ ب- الصيغة الكيميائية الشاردية لمحلول كلور الحديدالثنائي		
	ج- المعادلة الكيمائية النصفية عند كل مسرى:		
0.5	المهبط: Fe ⁺² + 2é → Fe		
0.5	: المصنعد : عدد Cl₂ +2é		
0.5	$Fe^{+2}_{(aq)} + 2Cl^{-}_{(aq)} \longrightarrow Fe_{(s)} + Cl_{2}_{(g)}$; $= -lhaslchildren + 2Cl^{-}_{(aq)}$		
0.5			
	اكمال معادلة التفاعل الكيميائية الشاردية		
01	$Fe_{(s)} + 2(H^{+} + C1^{-})_{(aq)} \longrightarrow (Fe^{+2} + C1^{-})_{(aq)} + H_{2(g)}$		

0.75 p الجسم معلق في الهواء: الثقل الحقيقي المعلىم معلق في الهواء: الثقل الظاهري الجسم موضوع في الماء: الثقل الظاهري المعلىم موضوع في الماء: الثقل الظاهري المعلىم معلق في الماء: الثقل الظاهري المعلىم معلق في الماء: الثقل الظاهري المعلىم معلق في الماء: الثقل المعلىم المعلىم المعلىم المعلىم المعلىم المعلىم المعلىم المعلىم المعلىم المعلى المعلىم المعلى المعلىم المعلى المعلىم المعلى المعلىم	<u>التمرين</u>
01 Fa =p -p _{ap} Fa =3.5 -2,5 Fa =1N استنتاج ثقل حجم السائل المزاح: 1N	الثا
Ta =p -p _{ap} Fa =3.5 -2,5 Fa =1N : استنتاج ثقل حجم السائل المزاح: 1N	
Ta =p -p _{ap} Fa =3.5 -2,5 Fa =1N : استنتاج ثقل حجم السائل المزاح: 1N	
Ta =p -p _{ap} Fa =3.5 -2,5 Fa =1N : استنتاج ثقل حجم السائل المزاح: 1N	
101 Fa -p -p _{ap} Fa =3.5 -2,5 Fa =1N : استنتاج ثقل حجم السائل المزاح : 1N 1N	
The second seco	
استنتاج ثقل حجم السائل المزاح : 1N	
0.5 1N	
0.5	
Fo -n n	
Fa =p -p _{ap} $Fa = 3.5 - 2.7$	
Fa =0.8N	
استنتج ان شدة دافعة ار خميدس لها علاقة بالكتلة الحجمية للسوائل	

الاجوبة	السؤال	التمرين
الاسباب المحتملة لتعرض الام للصدمة الكهربائية	100	الثالث
*ملامسة سلك الطور للهيكل المعدني للثلاجة		
*عدم توصيل المأخذ الارضي		
لضمان مستعمل هذا الجهاز:	س2	
* نوصل الماخذ الارضي بالماخذ الكهربائي ثم الثلاجة		
*تغليف سلك الطور ال		
الرسم:		
Ph		
N L		
220v		
	/	
(6.9)		
_		
	3 m	
الاحتياطات الامن الواجب اتخاذها:		
*توصيل الماخذ الارضي		
*وضع المنصهرات		
*وضع القاطع التفاضلي		

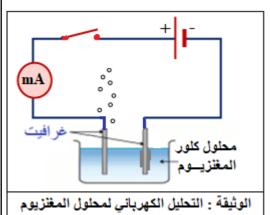
شبكة التقويم للوضعية الادماجية

العلامة	المؤشرات	السؤال	المعيار
0.5	-قراءة المخطط الكهربائي لتبرير أسباب الصدمة	س 1	1-الترجمة السليمة للوضعية
	الكهربائية .	س 2	
1	-اقتراح التركيب الكهربائي البديل الذي يضمن امن مستعملي الجهاز الكهرومنزلي.		
		س 3	
0.5	-يعبر عن الوقاية من أخطار التيار الكهربائي بتوصيات.		
1.5	-أسباب محتملة للتعرض للصدمة:	س 1	2- الاستعمال السليم لأدوات
1.5		1 0-	المادة
	- عدم توصيل الغسالة بالمقبس الأرضي		
	- تلامس سلك الطور مع هيكل الغسالة		
	- المعالجة: توصيل الغسالة بالمقبس الأرضي.	س 2	
1.5	- ذكر الاحتياطات الأمنية من أخطار التيار الكهربائي	س 3	
1.5		•	
	-تعبير سليم	كل الإجابات	3- انسجام الإجابة
1	- اتخاذ إجراءات عملية وقائية في التركيب الكهربائي.		
	- تسلسل سليم للأفكار		
	تنظيم الإجابات	كل الإجابات	4- الإتقان
0.5			

متوسطة الشهيد فضيل اعمر لولاية المدية المستوى: الرابعة متوسط المدة: ساعة ونصف اختبار الفصل الثالث في مادة العلوم الفيزيائية و التكنولوجية

التمرين الأول.....60ن

- بغرض تحضير غاز الكلور قام كريم بالتحليل الكهربائي لمحلول كلور المغنزيوم (MgCl₂) (الوثيقة)
 - 1- صف ما حدث عند كل مسرى مدعما اجابتك بمعادلة كيميائية.
 - 2- استنتج المعادلة الاجمالية.
 - عند انتهاء كريم من تجربته حاول تنظيف وعاء التحليل من ترسب المغنزيوم فيه لكن تعسر عليه الأمر، فنصحه زملاؤه باستخدام روح الملح (HCl)
 - 3- حدّد الأفراد الكيميائية المتفاعلة و الأفراد الكيميائية الناتجة في فعل روح الملح على معدن المغنزيوم.
 - 4- أكتب المعادلة الكيميائية لهذا التفاعل بالصيغة الشاردية.



التمرين الثاني.....60ن

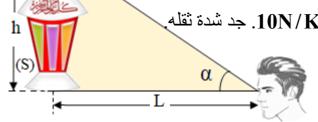
0.25m و و ارتفاعه (S) يبعد عنه ب 1.5m و و ارتفاعه (S) يبعد عنه ب عبارة (S) بدلالة الارتفاع (S) و البعد (S) أنه النظر (S)

بالدرجات و الراديان.

يا علمت أن كتلة الفانوس $0.3 {
m Kg}$ في مكان جاذبيته $10 {
m N/Kg}$. جد شدة ثقله -2

3- أذكر القوى المؤثرة على الفانوس ثم مثّلها 1cm ____ 1N ____ 1m

4- أكتب شرطا توازن الفانوس المعلق بخيط.



الوضعية الادماجية: ...80ن

تعاون سكان قرية على بناء مسجد و تجهيزه ،ثم وصلوه بالشبكة الكهربائية لكن حدثت الظواهر التالية:

- عند توصيل عمر للمكيف بالمأخذ الكهربائي لا يشتغل رغم سلامته (الوثيقة).

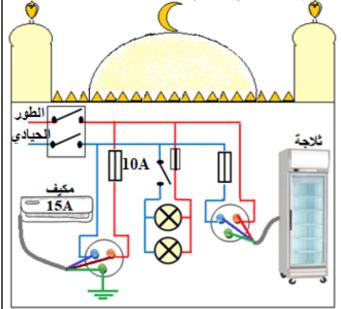
- كلما شغّل خالد التجهيزات الكهربائية في آن واحد يفصل القاطع الآلي التيار الكهربائي عن المسجد.

- أثناء لمس علي لهيكل ثلاجة المشروبات يصدم كهر بائبا.

1- حدّد الأسباب المحتملة لهذه الحوادث ثم بيّن الإجراءات الواجب اتخاذها (استعن بالجدول التالي)

الاجراء الواجب اتخاذه	السبب	
• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •	• • • • • • •	وضعية عمر
		وضعية خالد
		وضعية على

2- أعدر سم المخطط الكهربائي محترما قواعد الأمن الكهربائي



لامة	عناصر الإجابة			
مجموع				
02	0.5	-1		
	0.5	■ عند المهبط: تتجه إليه شوارد المغنيزيوم الموجبة لتكتسب الكترونات و تتحول إلى ذرات فتترسب		
	0.5	على شكل معدن وفُقُ العادلة الكيميائية Mg ⁺² +2é <u>Mg</u>		
	0.5	◄ عند المصعد: تتجه شوارد الكلور السالبة نحو المصعد لتفقد الكتروناتها متحولة إلى ذرات ترتبط مثنى		
0.1	0.1	مثنى وتنطلق عل شكل غاز وفق العادلة الكيميائية Cl ₂ +2é حاليميائية		
01	01	$Mg^{+2}(aq) + 2Cl^{-}(aq) \longrightarrow Mg(s) + Cl_{2}(g)$		
		3- الأفراد المتفاعلة و الأفراد الناتجة		
02	02	الأفراد المتفاعلة الأفراد الناتجة		
		فرة المغنيزيوم ، شاردة الهيدروجين ، شاردة السيدريوم، جزيء الهيدروجين ،		
	01	الكلور شاردة الكلور		
01		$Mg(s) + 2(H^+,Cl^-)(aq) \longrightarrow (Mg^{2+},2Cl^-)(aq) + H_2(g)$ المعادلة الكيميائية		
1.5	0.5	التمريسن الثاني: (06 نقاط)		
	0.5	$\tan \alpha = h/L$		
	0.5	$\tan \alpha = h/L = 0.25/1.5 = 0.166$		
1.5	01	$\alpha \approx 9^{\circ} \approx 0.16 \text{ Rad}$		
1.5	0.5	$\mathbf{m} = 0.3 \text{ Kg} , \mathbf{g} = 10 \text{N/Kg} : $ لدينا $\mathbf{P} = \mathbf{m} \cdot \mathbf{g} = 0.3 \cdot 10 = \mathbf{3N}$		
02	0.5	- القوى المؤثرة على الفانوس: 3- القوى المؤثرة على الفانوس:		
02	0.5	\overline{P} تقل الجملة الميكانيكية \overline{P}		
	0.5	توتر الحيك 11 نقل الجملة القوتان لهما نفس الحامل و تنتميان لنفس المستوي		
01	0.5	المجموع الشعاعي معدوم $P+T=0$		
		الوضعية الادماجية: (08 نقاط)		
03	0.5	1- الأسباب و الإجراءات		
	6*	السبب الاجراء الواجب اتخاذه		
		وضعية المنصهرة لعدم تحمل شدة التيار المنصهرة باخرى تتناسب قيمتها مع		
		عمر 15A و هي تحمل قيمة 10A شدة التيار المسجلة على المكيف 15A وضعية -تجاوز شدة التيار للقيمة المضبوطة على التيار القاطع بآخر يتحمل شدة أكبر أي		
		وصلعية البار القاطع المصبوطة على الناسب مع الشدة الكلية للأجهزة التحال القاطع المساء المالية الأجهزة		
		وضعية -ملامسة الطور للهيكل المعدني -عزل سلك الطور عن هيكل الثلاجة		
		على -عدم ربط المأخذ الأرضي -توصيل المأخذ الأرضي		
		ع المخط ط		
		ثلاجة المحادث		
04		П ₁₅ А Д Д Д Д Д Д Д Д Д Д Д Д Д Д Д Д Д Д Д		
		= 15A		
	0.5	_ _		
	+	الانسجام الابداع و الاتقان		
01	0.5			

شبكة تقييم الوضعية الادماجية

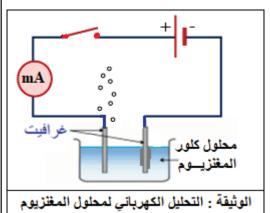
رمة (العلا		الأسئلة	المعايير
1.5	0.5	 يشير إلى المأخذ الأرضي او ملامسة الطور لهيكل الثلاجة 	س1	الوجاهة
تدمج		 للمح إلى علاقة القاطع الآلي بشدة التيار 		فهم
	0.5	 إستبدال القاطع الآلي و منصهرة المكيف 		المتعلم
↓	0.5	- رسم المخطط مع قواعد الامن الكهربائي		لما هو
				مطلوب
	0.5	1- الأسباب و الإجراءات		الاستعمال
0.2	0.5	السبب الاجراء الواجب اتخاذه		السليم
03	0.5	وضعية انصهار المنصهرة لعدم تحمل شدة -تبديل المنصهرة باخرى تتناسب		لأدوات المادة
	0.5 0.5	عمر التيار 15A و هي تحمل قيمة قيمتها مع قيمة شدة التيار المسجلة على المكيف 15A		الماده توظیف
	0.5	وضعية تجاوز شدة التيار للقيمة المضبوطة -تبديل القاطع بآخر يتحمل شدة أكبر		المتعلم المتعلم
	0.5	الما الما الما الما الما الما الما الما		لموارده
		وضعية ملامسة الطور للهيكل المعدني عزل سلك الطور عن هيكل الثلاجة		المكتسبة
		علي -عدم ربط المأخذ الأرضي -توصيل المأخذ الأرضي		المرتبطة
		2- رسم المخطـط		بالمادة في
				حل
		ثلاجة المحتادة		الوضعية
		Ш15А ₩ Ш Ш Т		
		= 15A		
			س2	
0.4	1			
04	1 1			
	1	±		
0.5	0.25	- التعبير بلغة علمية سليمة	کل	الانسجام
	0.25		الأسئلة	الحلول
		- دقة الأجابة		المقترحة
				منطقية و
				سليمة
0.5	0.25	- وضوح الخطو الرسومات	کل	الابداع و
	0.25	 تنظیم الفقرات و الابداع 	الأسئلة	الاتقان
				تميز
				إجابة
				المتعلم و
				ظهور الناء
				الفوارق الفردية
			 بالأستاذ	الفردية

خاص بالأستاذ

متوسطة الشهيد فضيل اعمر لولاية المدية المستوى: الرابعة متوسط المدة: ساعة ونصف اختبار الفصل الثالث في مادة العلوم الفيزيائية و التكنولوجية

التمرين الأول.....60ن

- بغرض تحضير غاز الكلور قام كريم بالتحليل الكهربائي لمحلول كلور المغنزيوم (MgCl₂) (الوثيقة)
 - 1- صف ما حدث عند كل مسرى مدعما اجابتك بمعادلة كيميائية.
 - 2- استنتج المعادلة الاجمالية.
 - عند انتهاء كريم من تجربته حاول تنظيف وعاء التحليل من ترسب المغنزيوم فيه لكن تعسر عليه الأمر، فنصحه زملاؤه باستخدام روح الملح (HCl)
 - 3- حدّد الأفراد الكيميائية المتفاعلة و الأفراد الكيميائية الناتجة في فعل روح الملح على معدن المغنزيوم.
 - 4- أكتب المعادلة الكيميائية لهذا التفاعل بالصيغة الشاردية .



التمرين الثاني60ن

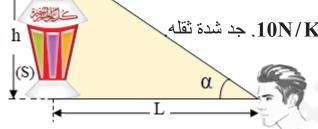
0.25m و و ارتفاعه (S) يبعد عنه ب (S) و و ارتفاعه (S) ينظر عثمان فانوس رمضان (S) يبعد عنه ب (S) عبارة (S) بدلالة الارتفاع (S) و البعد (S) ثم جد قيمة زاوية النظر (S)

بالدر جات و الراديان.

دا علمت أن كتلة الفانوس $0.3 {
m Kg}$ في مكان جاذبيته $10 {
m N/Kg}$. جد شدة ثقله-2

3- أذكر القوى المؤثرة على الفانوس ثم مثّلها 1cm ____ 1N ____

4- أكتب شرطا توازن الفانوس المعلق بخيط.



الوضعية الادماجية: ...80ن

تعاون سكان قرية على بناء مسجد و تجهيزه ،ثم وصلوه بالشبكة الكهربائية لكن حدثت الظواهر التالية:

- عند توصيل عمر للمكيف بالمأخذ الكهربائي لا يشتغل رغم سلامته (الوثيقة) .

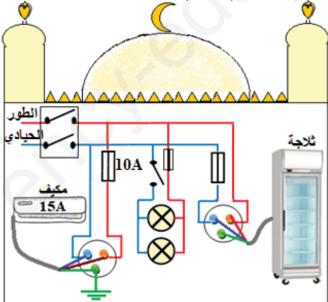
- كلما شغّل خالد التجهيزات الكهربائية في آن واحد يفصل القاطع الآلي التيار الكهربائي عن المسجد.

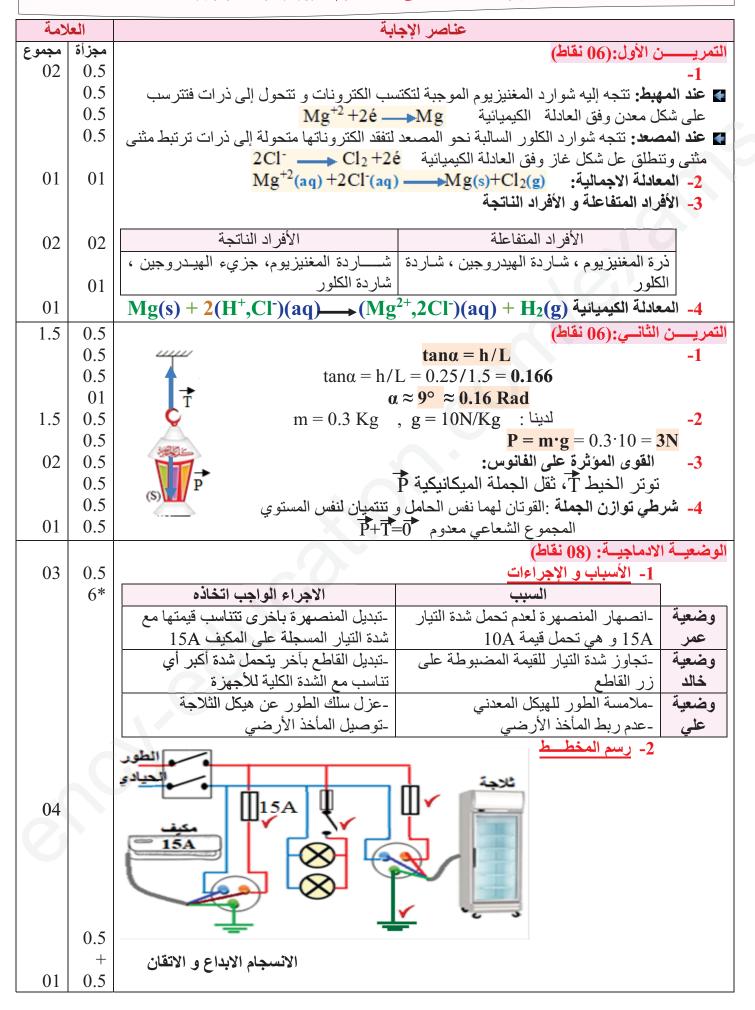
- أثناء لمس علي لهيكل ثلاجة المشروبات يصدم كهربائيا.

1- حدّد الأسباب المحتملة لهذه الحوادث ثم بيّن الإجراءات الواجب اتخاذها (استعن بالجدول التالي)

الاجراء الواجب اتخاذه	السبب	
		وضعية عمر
		وضعية خالد
		وضعية على

2- أعد رسم المخطط الكهربائي محترما قواعد الأمن الكهربائي





شبك ة تقييم الوضعية الادماجية

رمة	العلا		الأسئلة	المعايير
1.5	0.5	 يشير إلى المأخذ الأرضي او ملامسة الطور لهيكل الثلاجة 	س1	الوجاهة
تدمج		 للمح إلى علاقة القاطع الآلي بشدة التيار 		فهم
	0.5	 إستبدال القاطع الآلي و منصهرة المكيف 		المتعلم
↓	0.5	 - رسم المخطط مع قواعد الامن الكهربائي 		لما هو
	0.5	eri khi i khi a	1	مطلوب
	0.5 0.5	1- الأسباب و الإجراءات	س1	الاستعمال
03	0.5	السبب الاجراء الواجب اتخاذه وضعية انصهار المنصهرة لعدم تحمل شدة -تبديل المنصهرة باخرى تتناسب		السليم لأدوات
03	0.5	عمر التيار 15A و هي تحمل قيمة قيمتها مع قيمة شدة التيار المسجلة		المادة
	0.5	على المكيف 15/1 و تعي مساور المكيف 15/1 على المكيف 15A		توظيف
	0.5	وضعية تجاوز شدة التيار للقيمة المضبوطة حتبديل القاطع بآخر يتحمل شدة أكبر		المتعلم
		خالد على زر القاطع أي تناسب مع الشدة الكلية للأجهزة		لموارده
		وضعية ملامسة الطور للهيكل المعدني عزل سلك الطور عن هيكل الثلاجة		المكتسبة
		علي -عدم ربط المأخذ الأرضي " -توصيل المأخذ الأرضي		المرتبطة
		2- رسم المخطط		بالمادة في
		ثلاجة الحيادي		حل ت
		15A V		الوضعية
		ا معند ا		
		15A	س2	
	1		204	
04	1			
	1	✓ •		
	1			
0.5	0.25	- التعبير بلغة علمية سليمة	کل	الانسجام
	0.25	- التسلسل المنطقي للأفكار	الأسئلة	الحلول
		- دقة الاجابة		المقترحة
				منطقية و
0.7	0.25	et titti.	te	سليمة
0.5	0.25 0.25	- وضوح الخطو الرسومات تنظر الفقرات الارداء	كل الأسئلة	الابداع و الاتقان
		- تنظيم الفقرات و الابداع		ا لانگان تمیز
				لمير إجابة
				إجب المتعلم و
				ظهور
				الفوارق
				الفردية

خاص بالأستاذ

المتوسطة: الشهيد بوزيد بحوص

التاريخ: 19_05_2019

الامتحان التجريبي في مادة العلوم الفيزيائية و التكنولوجية المدة: 01:30ساعة

المستوى: 4متوسط

"الجزء الاول "

التمرين الاول 60:

تمثّل الوثيقة (1) مخططا لدارة كهربائية مخصصة للتحليل الكهربائي .

-1 أ-سمّي المسريين (1) و (2) .

ب-أنقل الشكل ثم أضف إليه مولدا لتيار مستمر مبينا إشارة قطبيه .

ج- عند غلق القاطعة هل يتوهج المصباح ؟ علّل .

2-أ- أعط تسمية المحلول المستعمل ثم أكتب صيغتيه الشاردية و الإحصائية ب- أكمل المعادلة ووازنها:

$$(....+...)_{(...)}$$
 $(Ag^++NO3^-)_{(...)}$ $(...+...)_{(...)}$ $+..._{(...)}$

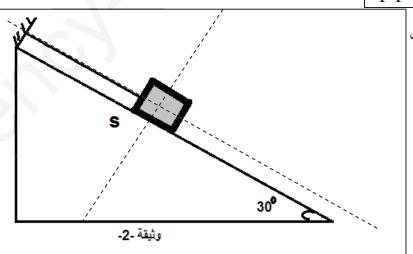
الوثيقة (1)

3-أ- ماذا يحدث على مستوى كل من المسريين عند مرور التيار الكهربائي ؟ ب- نمذج التفاعل الحادث عند كل مسرى .

ج- عبر عن هذا التحليل الكهربائي بمعادلة إجمالية .

التمرين الثاني ن6ن:

- 1. أذكر القوة التي تؤثر بها الأرض على الاجسام و اعط خصائصها .
- 2. مثل القوى المؤثرة على الجسم كحيث السلم 1cm 5N (انقل الشكل)
 - 3. حلل شعاع ثقل الجسم الى مركبتين على المحورين(OX.OY).
 - 4. اكمل مايلي : PY=... -PX=...



I. بعد انقطاع الخيط فسر ما يحدث

تتحرك الجملة S و تنزلق

5. نمذج بشعاع القوة التي تحرك الجملة

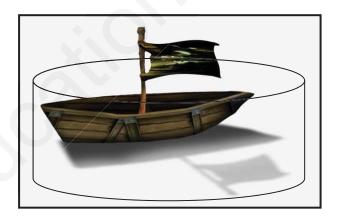
الوضعية الادماجية 186:

االجزء الثاني اا

- ا. يراقب علي الباخرة في ميناء بجاية و هي قادمة محملة بالحديد المستورد مع أخيه الذي سأله هل الباخرة قادمة أم ذاهبة ؟ فكانت إجابة علي أنها قادمة مبررا ذلك بأنها تكبر فرد أخوه متعجبا للباخرة حجم ثابت و هي لا تكبر أو تصغر
 - 1. وضح ما قاله على بأن الباخرة تكبر
 - يناء بـ الميناء بـ α =0.86° و هي بعيدة عن الميناء بـ α =0.86° الميناء بـ α =0.86° الميناء بـ L= 2000 m
 - 3. أعط اسم القوة التي تمنع غرق السفينة
 - اا. من أجل فهم هذا المبدأ وضع علي لعبة على شكل سفينة في حوض مائي فانزاحت كمية من الماء
 كتاتها m=20g
 - أ) احسب شدة ثقل هذا السائل ؟
- ب)إذا علمت أن حجم الماء المزاح هو V=20 cm³ احسب شدة القوة التي تحافظ على توازن السفينة
 - ت)ماذا تستنتج؟

تعطى :1000 kg/m³=

g=10n/kg



تمنيات أساتذة المادة بالتوفيق للجميع

. أ- المسرى (1) مصعد و المسرى (2) مهبط -1

ج- نعم يتوهج المصباح ؟ المحلول شاردي .

2-أ- تسمية المحلول المستعمل كلور القصدير

 $SnCl_{2(aq)}$ و الإحصائية $(Sn^{2+}+Cl^-)_{(aq)}$

ب- أكمل المعادلة ووازنها:

$$(Sn^{2+}+Cl^{-})_{(aq)}+(Ag^{+}+NO3^{-})_{(aq)} \longrightarrow (Sn^{2+}+Cl^{-})_{(aq)}+AgCl_{(s)}$$

3-أ-ينطلق غاز الكلور و يترسب معدن القصدير

$$\operatorname{Sn}^{2+} + 2\acute{\mathrm{e}} \longrightarrow \operatorname{Sn}_{(S)}$$

ب- عند المهبط

عند المصعد

 $\operatorname{Sn}^{2+} + 2\operatorname{Cl}^{-} \longrightarrow \operatorname{Sn}_{(s)} \operatorname{Cl2}_{(g)}$. عادلة إجمالية .

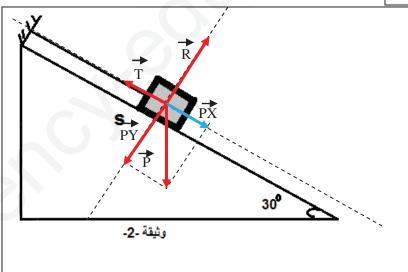
حل التمرين الثاني:

1. القوة التي تؤثر بها الأرض على الاجسام هي الثقل و خصائصها: حامل شاقولي باتجاه مركز الارض.

12*0.5

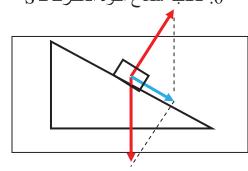
T=1.5cm

- 2. تحلل شعاع ثقل الجسم الى مركبتين على المحورين(OX.OY). انظر الشكل
 - 3. اكمال العبارة: PY=R -PX=T



بعد انقطاع الخيط تختفي قوة شد الخيط Tو تصبح الجملة غير متوازنة.

6. نمذجة شعاع القوة المحركة لـ 3



	شبكة تقييم الوضعية الإدماجية					
العلامة كاملة	العلامة مجز أة	المؤشرات المعنى: :أجرأة المعيار حيث يصبح قابلا للملاحظة والقياس	السؤال	المعايير		
1.5	0.25 0.25 0.25 0.25 0.25 0.25	 يعطي تفسير يحسب الارتفاع يعطي تسمية للقوة يحسب ثقل الماء يحسب شدة الدافعة يستنتج 	1 m 2 m 3 m 4 m 5 m 6 m	الوجاهة: فهم التلميذ لما هو مطلوب منه.		
06	01 .1 1 1	 العين ترى بصورة منظورية حساب ارتفاع الباخرة: tanα=H/L H= tanα*2000= 30m دافعة أرخميدس. شدة ثقل السائل: P=m*g p=0.02*10=0.2N شدة الذافعة: P=0.V.g: شدة الذافعة: FA=1000*0.00002*10=0.2 الاستنتاج: ثقل السائل المزاح يساوي شدة الدافعة 	س 2 3 4 س 5 س	الاستعمال السليم لأدوات المادة: قدرة التلميذ على توظيف مكتسباته ومعارفه المرتبطة بالمادة في حل الوضعية.		
0.25	0.25	 التعبير بلغة سليمة التسلسل المنطقي للأفكار 	كل الأسئلة	الانسجام: منطقية وواقعية الحلول المقترحة.		
0.25	0.25	تنظيم الإجابة وضوح الرسم و الخط	كل الأسئلة	الإبداع والإتقان: تميز إجابة التلميذ وتظهر الفوارق الفردية.		

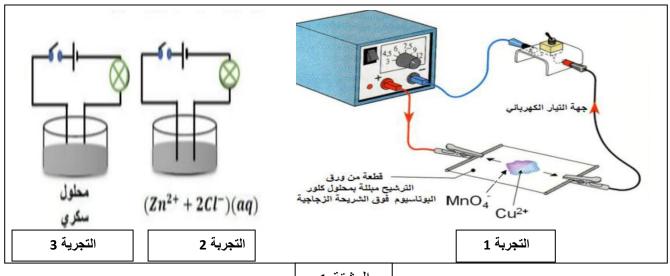
المدة :ساعة و نصف

اختبار مادة العلوم الفيزيائية و التكنولوجيا

الجزء الاول (12 نقطة):

التمرين الاول (6 نقاط):

في حصة الأعمال المخبرية ومن أجل معرفة بعض خصائص المحاليل وأنواعها قام فوج من تلاميذ السنة الرابعة متوسط بالتجارب التالية (الوثيقة 1):



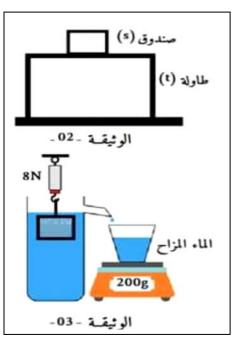
الوثيقة 1

- 1- سم التجربة 1 ثم بين كيف ينتقل اللونين الأزرق والبنفسجي بعد غلق القاطعة .
 - 2- استنتج مفهوما للتيار الكهربائي في المحاليل الشاردية من التجربة 1
- 3- عند غلق القاطعة ماذا تلاحظ في التجربة 2 و 3 علما أن المسريين من الغر افيت، ماذا تستنتج؟.
 - 4- أكتب المعادلات النصفية والإجمالية لتفاعل الحاصل في التجربة 2.

التمرين الثاني: (6 نقاط)

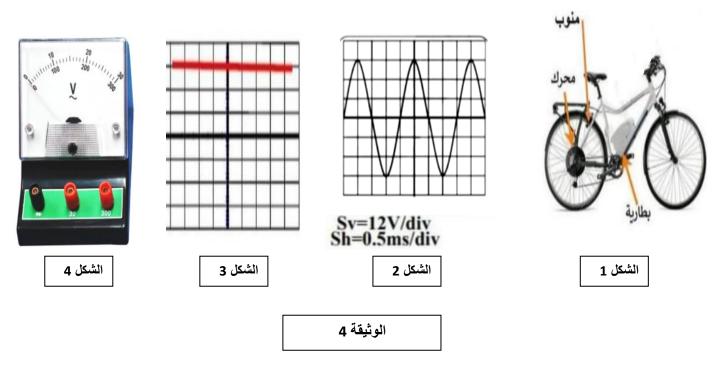
- تمثل الوثيقة 2 صندوق خشبي (s) ثقله 10N موضوع فوق طاولة (t) وهو في حالة توازن
 - 1- حدد الفعلين المتبادلين بين الصندوق والطاولة ثم مثلهما على الشكل.
 - 2- أذكر القوى المؤثرة في الصندوق ومثلها (أعد الشكل).
- نعلق الصندوق في جهاز الدينامومتر ونحقق التجربة الموضحة في الوثيقة 3
 - 3- ماذا تمثل القيم التي أشار إليها جهاز الربيعة والميزان.
 - 4- أحسب شدة القوة المطبقة من طرف الماء بطريقتين.

يعطى 1cm → 5 N و g=10N/kg



الجزء الثانى: الوضعية الإدماجية (8نقاط):

ظهرت في السنوات الأخيرة نوعية جديدة من الدراجات الهوائية تتميز باشتغالها بالطاقة الكهربائية التي تعتبر صديقة للبيئة، الدراجة مزودة بمحرك كهربائي تغذيه بطارية، أما البطارية فتشحن بمنوبة عندما تسير الدراجة ،ومن أجل دراسة هذه الظاهرة وفهم مبدأ عمل بعض المولدات قدم الأستاذ لتلامذته تركيبة نتج عنها الشكل 2 و 3 (الوثيقة 4).



- 1- سم الظاهرة الحادثة على مستوى المنوبة واذكر العنصرين الأساسيين لها مع تحديد دور كل عنصر
 - 2- ماهو الجهاز الذي سمح لنا بمعاينة التوتر ثم أكمل الجدول التالي:

الرمز	الشدة	الجهة	نوع التيار الكهربائي	الشكل	المعاينة
					بين طرفي بطارية أعمدة
					أعمدة
					بين طرفي منوبة
					·

- 3- أشار مؤشر جهاز الشكل 4 إلى القيمة v 25.45 عند توصيله مع المنوبة ماذا تمثل هذه القيمة؟.
 - U_{max} أحسب بطريقتين -4

العلامة		عناصر الاجابة
مجموع	مجزأة	
		الجزء الاول: (12نقطة)
		التمرين الاول: (6نقاط)
0.75	0.5	 1- عنوان التجربة: هجرة الشوارد حيث يهاجر اللون الأزرق نحو المسرى السالب واللون البنفسجي نحو المسرى الموجب
0.5	0.5	و النول المستنبي عنو المعلول الشاردي ناتج عن انتقال مزدوج لحاملات الشحن الموجبة و السالبة في جهتين متعاكستين .
1	1	3- عند غلق القاطعة نلاّحظ توهج المصباح وانطلاق غاز الكلور وترسب معدن الزنك
1	1	في التجربة 2 أما في التجربة 3 فنلاحظ عدم توهج المصباح الإستنتاج: المحاليل الجزيئية غير ناقلة لتيار الكهربائي بينما المحاليل الشاردية تنقل التبلساني
		التيار الكهريائي. 4- المعادلات النصفية:
2.75	0.75 0.75	اً- عند المصعد : Cl ₂ (g) +2è ضعد المصعد : Zn ²⁺ (aq)+2é → Zn (s)
	1	$(Zn^{2+}+2Cl^{-})(aq) \longrightarrow Zn(s)+Cl2(g)$ ج- الإجمالية:
	0.25الحالة	
	الفيزيائية	
		التمرين الثاني: (6نقاط)
		$F_{t/s}$
2	0.5	$lacksquare$ على الصندوق $F_{t/s}$
	0.5	$F_{ m S/t}$ - فعل الصندوق على الطاولة
	1	حساب طول الشعاع : $F_{s/t}$ 1cm \longrightarrow 5N
	0.5	$ \begin{array}{ccc} ^{\dagger} F_{s/t} & & \mathbf{1cm} & \longrightarrow & \mathbf{5N} \\ X & & & & \mathbf{10N} \end{array} $
	0.5	1011
		$X=10\times1\div5$
		$F_{t/s}$ X=2cm
		2- القوى المؤثرة في الصندو ق هي : ♦
1.7	0.5	2- القوى المؤثرة في الصندو ق هي : - قوة ثقل الصندوق P ← - فعل الطاولة على الصندوق F _{t/s}
1.5		$F_{t/s}$ - $F_{t/s}$ - $F_{t/s}$
		↓ → P

	0.5							
1	0.5		D .	خالم مالسندسة	از الربيعة الثقل ال	ات أشار م	2 تمثل القدمة ال	
1	0.5		ГарС	•		••		
				ن المراح	الميزان كتلة السائ			
	0.75	_					4- حساب شدة د	
	0.75		200g = 0.2k	\mathbf{g}	F_{A}	$=m_l\times g$	الطريقة 1:	
		$F_A=0.2 \times$	10					
	0.75	$F_A=2N$						
1.5					F	_A =P-P _{ap}	يقة2:	الطر
		$F_{A}=10N-3$	8N			•		
		$F_A=2N$						
						L 13:0	سعية الإدماجية:	11.
				٤				<u>، تو د</u>
			ىاسية:	ي عناصرها الأه	لكهرومغناطيس			
					حقل مغناطيس	ل دوره توليد	• مغناطيس	
				ب	پار کھربائ <i>ی</i> متناو	ور ها انتاج تر	● وشیعة د	
					**	•	_	
			•	هنزاز المهبطي	عاينة هو راسم الإه	_	•	
						:0	3- إكمال الجدوا	
		. 1		ti	1 01	1/ ::11		
		الرمز	الشدة	الجهة	•	الشكل	المعاينة	
			* *		الكهربائي			
		DC	ثابتة	واحدة	مستمر	3	بین طرفی	
							بطارية	
							أعمدة	
		AC	متغيرة	جهتين	متناوب	2	بين طرفي	
					-5	_		
		$ \wedge $	بین	متعاكستين			منوبة	
		/	فيمتين					
		<u> </u>	حديتين					
						_5: 11 .5	:11: 2 12: 2 1	
							4- تمثل قيمة التر -	
						ِ الأعظمي :	5- حساب التوتر	
								ط1
		$U_{\text{max}} = n$	×S _v				•	
		$U_{\text{max}}=3d$	•	liv				
				11 V				
		$U_{\text{max}}=36$	V					_ •
							·	<u>ط2</u>
		$U_{\text{max}}=U\epsilon$	$eff \times \sqrt{2}$					
		$U_{\text{max}}=25$	45 × 1/2					
		$\bigcup_{\max} -23$.TJ ^ VZ					
		$U_{\text{max}}=36$	V					

شبكة التقييم

	4×0.25	المؤشرات	الاسئلة	المعايير
1	170.23	- يشير إلى الظاهرة ويذكر العناصر الأساسية و دورها - يسمي الجهاز الذي سمح بالمعاينة - يملأ الجدول - يحسب التوتر الأعظمي - يحسب التوتر الأعظمي	س2 س 3 س 4س	الوجاهة
	0.5	الظاهرة الحادثة التحريض الكهرومغناطيسي عناصرها الأساسية:		
	0.5	 مغناطیس دوره تولید حقل مغناطیس 		
6	0.5	 وشيعة دورها انتاج تيار كهربائي متناوب الجهاز الذي سمح لنا بالمعاينة هو راسم الإهتزاز المهبطي . 		
O		- إكمال الجدول:		
	2.5	المعاينة الشكل نوع التيار الجهة الشدة الرمز بین 3 مستمر واحدة ثابتة DC بین 3 مستمر واحدة ثابتة الشدة بطاریة 4 متناوب جهتین متغیرة متعاکستین منوبة منوبة منوبة منوبة مدیتین مدیتین مدیتین		الاستخدام سليم لادوات المادة
	0.5			
		- تمثل قيمة التوتر المنتج حساب التوتر الأعظمي :		
	0.5	$U_{\text{max}} = n \times s_{\text{v}}$ $U_{\text{max}} = 3 \text{div} \times 12 \text{v/div}$		
	0.5	U_{max} =36V $\underline{2}$ U_{max} =Ueff× $\sqrt{2}$		

	$U_{max}=25.45 \times \sqrt{2}$ $U_{max}=36V$		
1	-التعبير بلغة سليمة -التسلسل المنطقي للافكار - دقة الاجابة	كل الاسئلة	الانسجام
	-وضوح الخط -تنظيم الفقرات -الابداع	كل الاسئلة	الابداع و الإتقان

الجمهورية الجزائرية الديمقراطية الشعبية



وزارة التسربية الوطنية

متوسطة الهامل امحمد - أقدال -

دورة مـــاي 2022 المدة : ســاعة ونصف

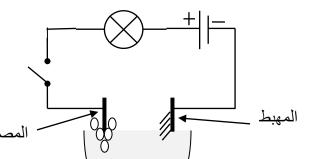
السنة الرابعة متوسط

الامتحان التجريبي في مادة العلوم الفيزيائية و التكنولوجيا

الج زء الأول: (12 نقطة)

التصمرين الأول: (06 نقاط)

I- بغرض الحصول على معدن الزنك (Zn) أجرينا تحليلا كهربائيا بسيطا لمحلول كلور الزنك (Zn²+, 2Cl-) فلاحظنا ترسب شعيرات معدنية عند المهبط و انطلاق فقاعات غازية عند المصعد تزيل لون كاشف النيلة .



- 1- سم النوع الكيميائي و الصيغة الكيميائية لكل من :
 الشعيرات المعدنية و الغاز المنطلق .
 - 2- عبر بمعادلة كيميائية عن التفاعل الحادث عند كل مسرى والمعادلة الجمالية .

II- أخذنا معدن الزنك المترسب عند المهبط و قمنا بوضعه في محلول كبريتات النحاس(-Cu²⁺, SO₄²) ذو اللون الأزرق فلاحظنا اختفاء اللون الأزرق للمحلول و ترسب معدن ذو لون أحمر و كذلك اختفاء معدن الزنك .

- 1- على ماذا يدل: اختفاء اللون الأزرق ؟ و اختفاء معدن الزنك ؟
 - 2- اكتب المعادلة الكيميائية المنمذجة للتفاعل الحادث؟

التمرين الثاني: (06 نقاط)

I/-قام أستاذ الفيزياء بالتجربة المبينة في (الوثيقة 3) وذلك بتقريب قضيب زجاجي مشحون

من كريه بوليسترين مغلفة بورق ألمنيوم.

1-سم طريقة تكهرب الكريه ثم أذكر نوع شحنة الزجاج المشحون ؟

2-ماذا يحدث بعد تقريب القضيب الزجاجي المشحون من الكريه؟

3-ما هي نوع شحنة الكريه بعد التجربة ؟ علل إجابتك؟



II/- فجأتا انقطع الخيط لتسقط الكريه (كتلتها m = 0.1 kg) في حوض به ماء فتطفو كما تبينه (الوثيقة 4) وتصبح في حالة توازن و قيمة ثقل الكريه الظاهري Pap= 0,7N

4- ماهي القوى المؤثرة على الكرية في هذه الحالة (الوثيقة 4) مع إعطاء رمز مناسب لكل قوة؟

5- أوجد قيمة شدة دافعة ارخميدس في هذه الحالة؟

6- مثل القوى المؤثرة على الكريه في حالة الطفو (سلم الرسم 0,15 N → 1cm → 0,15 N) ؟

يعطى g = 10N/kg



الجيز الثاني: (80 نقاط)

الوضعية الإدماجية (80 نقاط):

I- في ورشة الفيزياء طلب الأستاذ من التلاميذ معاينة التوتر الكهربائي لمأخذ الورشة

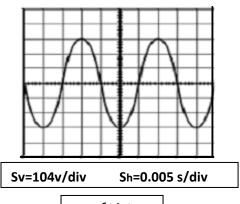
باستعمال جهاز راسم الاهتزاز المهبطي. تحصل التلاميذ على (الوثيقة 5)

ولكن قبل الانتهاء من القياسات حدث انقطاع مفاجئ للتيار الكهربائي.

- ساعد التلاميذ في إتمام القياسات بحساب كل من:

1- التوتر الأعظمي (\mathbf{U}_{max}) ثم استنتج التوتر الفعال (\mathbf{U}_{eff}) ?

2 - الدور (T) ؟



الوثيقة 5

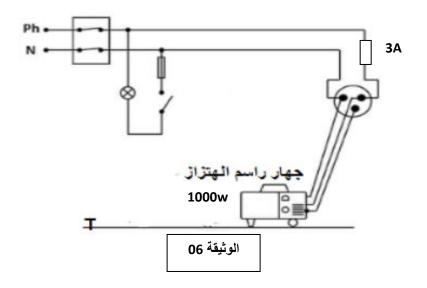
II - بعد عودة التيار الكهربائي لاحظ التلاميذ أن جهاز راسم الاهتزاز المهبطي لم يشتغل رغم سلامته, وعند الاتصال

بعامل الصيانة قدم لهم جزء من مخطط شبكة التغذية للورشة (الوثيقة 6)

3- حسب رأيك ما سبب عدم اشتغال الجهاز؟

4- اذكر كل التعديلات والإضافات التي تراها مناسبة في هذا المخطط؟

5- أعد رسم المخطط مبينا عليه التعديلات والإضافات التي ذكرتها ؟



التصحيح النموذجي للامتحان التجريبي رابعة متوسط

التمرين الاول: (06 نقاط)

 (cl_2) والغاز المنطلق غاز الكلور (Zn) والغاز المنطلق غاز الكلور (I_2)

$$Zn^{+2}+2e^-
ightarrow Zn$$
 عند المصعد $2cl^-
ightarrow 2e^- + cl_2$: عند المصعد $(Zn^{+2}+2cl^-)$ $Zn+cl_2$: المعادلة الإجمالية :

(Cu) معدن النحاس (cu^{+2}) وتحولها الى معدن النحاس (cu^{+2}) وتحولها الى معدن النحاس

$$(Zn^{+2})$$
 على تآكله وتحوله الى شوار د في المحلول (Zn^{+2}

$$(cu^{+2} + So_4^{-2})$$
 aq +(Zn)s \longrightarrow (Zn⁺² +So₄⁻²)aq +(Cu)s : معادلة التفاعل الحادثة

التمرين الثانى: (06 نقاط)

I-1: طريقة تكهرب الكرية هي بالتأثير الشحنة التي يحملها الزجاج موجبة (+)

2- بعد تقريب القضيب الزجاجي من الكرية يحدث تجاذب

6-تمثيل القوى المؤثرة على الكرية: x=0,3 . 1/0,15 = 2cm



السلم	المؤشرات	الأسئلة	المعايير	
1	المؤشرات المنتج Umax يعرف كيف يجد قيمة كل من التوتر الاعظمي Umax يعرف كيفية إيجاد قيمة الدور من البيان T يعرف كيفية إيجاد قيمة الدور من البيان عن الجهاز يعرف سبب انقطاع التيار الكهرباني عن الجهاز يذكر التعديلات والإضافات المناسبة مع تمثيلها على المخطط ايجاد التوتر الاعظمي Umax=Sv.n=104.3=312 V:Umax على المخطط التوتر المنتج: Ueff=Umax/racim2=312 /racim2=220,61 V اليجاد قيمة الدور: Sh.n=0,005.4=0,02 s ايجاد قيمة الدور: Fsh.n=0,005.4=0,02 s اليجاد قيمة الدور: المحال الجهاز الى: العودة المفاجأة للتيار وعدم تحمل المنصيرة بسبب صغر شدتها اي الجهاز الى: العودة المفاجأة للتيار وعدم تحمل التعديلات: تغيير منصيرة الجهاز الجهاز الطور والمنصيرة كذلك الإضافات: إضافة توصيل ارضي لمأخذ الجهاز اعادة المخطط مع التعديلات والإضافات المذكورة: (الوثيقة 4)	الأسئلة س 2 س 3 س 2 س 3 س 3 س 4 س 5	المعيار 1 الوجاهة الاستعمال الاستعمال السليم لأدوات المادة	معايير الحد الأدنى (معايير قاعدية)
0,5	التسلسل السليم للأفكار والاعتماد على نمط (تجريب, ملاحظات, نتائج).	إجابة الأسئلة	المعيار3 الانسجام	
0,5	 الانسجام في الإجابة. تنظيم الإجابة. وضوح الخط والرسومات. الإبداع. 	إجابة الأسئلة	المعيار4 التقديم	

الجمهورية الجزائرية الديمقراطية الشعبية

الديوان الوطني للامتحانات والمسابقات

[دورة تجريبية 1]

وزارة التربية الوطنية

امتحان شهادة التعليم المتوسط

اختبار في مادة: العلوم الفيزيائية والتكنولوجيا المدة: ساعة ونصف



دورة: 2022



الجزء الأوّل: (12 نقطة)

التّمرين الأوّل: (6 نقاط)



 $(Cu^{2+} + SO_4^{2-})$ التحليل الكيميائي لمياه البحيرة بيّن أنها تتشكل من محلول كبريتات النُّحاس

1- فسر سبب اللون الأزرق للبحيرة.

2- أتمم الجدول التالي الذي يبين الكشف عن احدى الشوارد المكونة لمياه البحيرة:



الكاشف المستعمل	عينة من ماء البحيرة	الملاحظات المسجلة	الشاردة الموجودة
		تشــــکل راسب أبيض	

الوثيقة 1

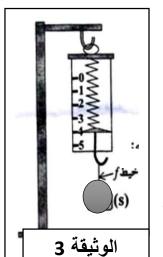
- تتواجدُ جيوب صخرية على ضفاف البحرية غنية بمعدن رمادي اللون، عند غمر هذا المعدن تجريبيا في محلول كبريتات النُّحاس ($Cu^{2+}+SO_4^{2-}$) نلاحظ ما يلي :
 - تأكل الجزء من المعدن المغمور وتشكل طبقة حمراء .
 - اختفاء تدريجي للون الأزرق و ظهور محلول جديد ذو لون أحضر فاتح .

1- فستر سبب:

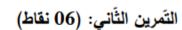
- أ) تشكل الطبقة الحمراء.
- ب) ظهور اللون الأخضر الفاتح في المحلول المتشكل
- 2- أكتب الصيغة الشّاردية للمحلول الجديد النّاتج ،واذكر اسمه .
- 3- أ) أكمل معادلة التفاعل الكيميائي الحادث بالصيغة الشاردية ،مبينا الحالة الفيزيائية :

 $\left(Cu^{2+} + SO_4^{2-} \right) aq + \cdots \rightarrow \cdots + \cdots$

- ب) أكتب المعادلة بالأفراد الكيميائية المتفاعلة فقط
- 4- قصد حماية السياح والمستكشفين توجد عدة الفتات على امتداد هذا الموقع الجيولوجي
 - حدد المدلول الذي تدعو إليه اللافتة المبينة في الوثيقة 2 -



-2-الوثيقة

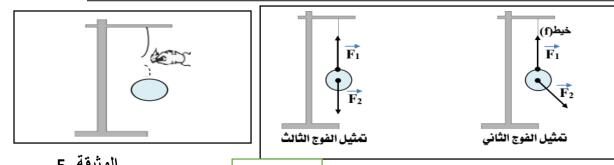


خلال حصة أعمال تطبيقية قام الأستاذ بربط جملة ميكانيكية (S) بواسطة خيط (f) ثم ثبت الخيط في خطاف الأداة المبينة في الوثيقة -S حيث الجملة الميكانيكية في وضع توازن .

1- ما اسم الأداة المستعملة ؟ وما المقدار الفيزيائي المراد قياسه بواسطتها ؟

. أحسب كتلة الجملة (S) باعتبار g=10N/Kg في المكان.

3- طلب الأستاذ من التلاميذ تمثيل القوى المؤثرة على الجملة الميكانيكية (S) فكانت النتائج حسب الأفواج كالآتي: (الوثيقة 4)



الوثيقة -5-

- الوثيقة -4-أ) في أي تمثيل الكرية (S) في حالة توازن ؟ برر إجابتك .
- $oldsymbol{+}$ بين ماذا يقصد بالترميز للقوتين $\overline{F_1}$ و $\overline{F_2}$ ،ثم أعط الرمز المناسب لكل واحدة منهما.
 - ج) قام كل فوج بحرق الخيط فسقطت الكرية شاقوليا كما هو موضح في الوثيقة -5-
 - (2N o 1Cm) مثل القوى المؤثرة على الكرية في هذه الحالة باستعمال سلم رسم

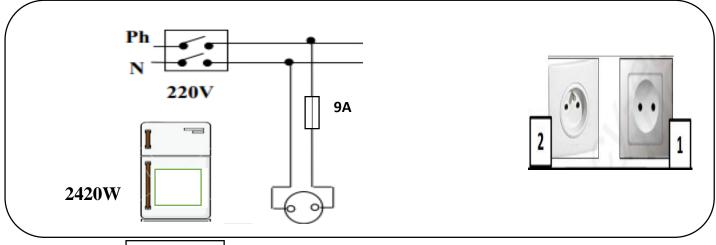
الجزء الثَّاني: (8 نقاط)

الوضعيّة الادماجيّة:

تمثيل الفوج الاول

تبيّن الوثيقة (6)مخطّطا كهربائيّا لجزء من الشّبكة الكهربائيّة لمنزل سندس سلسبيل.

- -أرادت سندس شراء مأخذ كهربائي جديد للثلاجة التي أُتلف مأخذها ،لكنها وجدت نوعين مختلفين 1 و 2 .
- بعد شراء المأخذ المناسب قامت بربطه بالأسلاك الكهربائية ثم توصيل الثلاجة الخالية من أي عطب بالمأخذ الكهربائي ،لكن فجأة لاحظت سندس انقطاع التيار الكهربائي عن دارة المأخذ فحين أنه لم ينقطع عن باقي الدّارات ، رغم سلامة هذا المأخذ.



الوثيقة 6

- 1- حسب رأيك أي نوع من المآخذ يجب شراءه ؟ علل اختيارك.
- 2- اقترح طريقة مناسبة مكنت سندس من معرفة الأسلاك الكهربائية للمأخذ قبل تركيبها .
 - 3- فسر سبب انقطاع التّيار الكهربائيّ عن دارة الثلاجة عند تشغيلها .
 - 4- أ) اقترح حلا مناسبا لتشغيل الثلاجة من نفس المأخذ.
 - ب) أعد رسم المخطّط الكهربائي مبيّنا عليه التّعديلات و الإضافات المناسبة .

الإجابة النموذجية لموضوع امتحان شهادة التعليم المتوسط اختبار مادة: العلوم الفيزيائية والتكنولوجيا

العلامة		عناصر الإجابة
المجموع	مجزأة	
		الجزء الأول: (12 نقطة)
		<u>التمرين الأول</u> : (6 نقاط)
	0.5	I.
1.5	0.5	cu^{2+} اللون الأزرق يعود لوجود شوارد النحاس.
	0.5	2. إتمام الجدول: الكاشف المستعمل \rightarrow محلول كلور الباريوم ($Ba^{2+}+2Cl^-$)
		SO_4^{2-} الشاردة الموجودة $ ightarrow$ الكبريتات
		.II.
1	0.5	1 .أ) سبب تشكل الطبقة الحمراء هو ترسب معدن النحاس Cu
1	0.5	Fe^{2+} ب)اللون الأخضر الفاتح يعود إلى شوارد الحديد الثنائي
	0.5	$(Fe^{2+}+SO_4^{2-})$ (aq) : هي الشاردية للمحلول الناتج هي (2. الصيغة الشاردية المحلول الناتج عن الناتج عن المحلول الناتج عن الناتج
	0.5 0.5	2. المعليف الساروي للمعلول المائي السمه : كبريتات الحديد الثنائي .
2	0.3	3. معادلة التفاعل الكيميائي:
	0 -	أ- بالصيغ الشاردية :
		$(Cu^{2+}+SO_4^{2-})_{(aq)} + Fe_{(s)} \longrightarrow (Fe^{2+}+SO_4^{2-})_{(aq)} + Cu_{(s)}$
	01	$Cu^{2+}aq+Fe_{(S)} ightarrow Fe^{2+}(S)+Cu_{(S)}:$ ب -المعادلة المختصرة
1.5	0.5	4. تقبل أي إجابة صحيحة .
		/t 15+ O.C.\ +15t1 - +t1
		التمرين الثاني: (06 نقاط)
1	0.5+0.5	1- جهاز: الربيعة (دينامومتر) المقدار الفيزيائي المقاس: الثقل.
	0.5	$oldsymbol{m} = rac{P}{2}$: و عليه $P = m imes g$ د حساب كتلة الجملة : لدينا
	0.5	$oldsymbol{g}$
1.5	0.5	$m = \frac{10}{10}$
	0.5	$m{m} = m{0}. m{4} m{K} m{g} = 400 m{g}$ التمثيل الذي يوافق الكرية في حالة توازن هو : تمثيل الفوج الثالث
		التبرير:
	0.25	 الجملة في حالة توازن وخاضعة لقوتين
	0.05	 مميزات القوتين:
1	0.25 0.25	1- لهما نفس الحامل.
	0.25	2- لهما نفس الشدة. 2- تاب تابي الم
	0.23	3- جهتان متعاكستان.
		: دلالة القوتين $\overrightarrow{F_1}$ و $\overrightarrow{F_2}$ على الترتيب مع الترميز المناسب لكل قوة $\overrightarrow{F_2}$ بـ)دلالة القوتين بالمناسب لكل قوة

	0.25+0.	\overrightarrow{T} توتر الحبل أو قوة شد الحبل توتر
1.5	5	ثقل الجملة \overrightarrow{P} (يقبل أي ترميز سليم)
	0.25+0.	(7) (2)
	5	القوة المؤثرة على الكرية في هذه الحالة هي : قوة الثقل فقط
		طويلة الشعاع الممثل لثقل الَّكرية : $2N ightarrow \hat{1}Cm$
1	0.5	$4N \to X Cm$
	0.25	\overrightarrow{P} $X = 2Cm$
	0.25	
		الجزء الثاني: (8 نقاط) الوضعية الادماجية
		1. المأخذ الذي يجب شرائه هو من النوع 2 (مأخذ ثلاثي المرابط)
		2. طريقة للتمييز بين المرابط الثلاثة:
		باستعمال مفك براغي كاشف ، متعدد قياسات ، من خلال ألوان العوازل (تقبل طريقة مع شرح سليم و مختصر لها)
		ر القطاع التيار الكهربائي عن الثلاجة :
		تفسير سبب انقطاع التيار الكهربائي عند تشغيل الثلاحة p = u x I
		$I = p / u$ $I = _{2420} / 220 v = _{11A}$
		شدة التيار الكهربائي اللازمة لتشغيل الفرن أكبر من شدة التيار التي تتحملها المنصهرة مما أدى الى
		اتلافها.
		4. أ) الحل المناسب هو استعمال منصهرة ذات دلالة مناسبة 11A
		ب) رسم الخطط مع التعديلات و الإضافات
		ph N
		220V
		11A